



ORIENTACIONES ESTRATEGIAS DE APOYO

ÁREA : Química

GRADO 11º

PERÍODO 1

PERÍODO 2

PERÍODO 3

INDICADORES:

Determina la concentración de las sustancias en condiciones de equilibrio.

Explica la relación entre velocidad de reacción y equilibrio químico.

Identifica condiciones para controlar la velocidad de cambios químicos.

Determina la constante de equilibrio en una ecuación química determinada.

Comprueba experimentalmente los factores que afectan la velocidad y el equilibrio de una reacción

Aplica los conceptos en la solución de problemas.

Identifica las características físicas y químicas de los ácidos y las bases.

<p>Reconoce la escala de acidez y basicidad de las sustancias.</p> <p>Determina el PH de una sustancia y reconoce su grado de acidez.</p> <p>Determina el PH y POH de una solución de forma experimental.</p>		
<p>CONTENIDOS:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Factores que afectan las soluciones - Reacciones reversibles. - Presión de vapor - Aumento en el punto de ebullición - Disminución en el punto de congelación - Velocidad de reacción. - Factores que determinan la velocidad de reacción. - Energía de activación. - Ionización del agua. - Soluciones neutras, ácidas y básicas. -Concepto de PH. - Concepto de POH. - Cálculos relativos a PH y POH. 		

<p>HERRAMIENTAS DE APOYO</p> <ul style="list-style-type: none"> - Libro guía, según las indicaciones dadas en clase. - Notas de clase. - Trabajos, talleres, y evaluaciones realizados. 		
---	--	--